Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 1

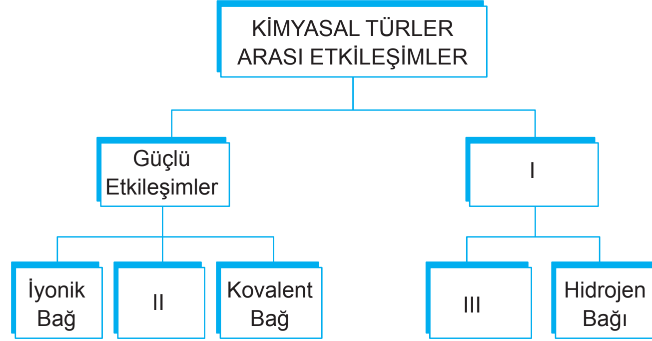
1.

Kimyasal Tür	Adı
I	Atom
NH_4^+	II
III	Molekül

Tabloda numaralandırılmış boşluklara aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

	I	II	III
A)	K^+	Molekül	F_2
B)	Na	İyon	CO_2
C)	Fe	Atom	H_2O
D)	Cl_2	İyon	SO_4^{2-}
E)	H_2O	Molekül	NO

2.



Yukarıdaki şemada boş bırakılan yerlere aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

	I	II	III
A)	Zayıf etkileşimler	Metalik bağ	Van der Waals etkileşimleri
B)	Metalik bağ	London kuvvetleri	Zayıf etkileşimler
C)	Zayıf etkileşimler	Van der Waals etkileşimleri	Metalik bağ
D)	London kuvvetleri	Zayıf etkileşimler	Metalik bağ
E)	Zayıf etkileşimler	London kuvvetleri	Van der Waals etkileşimleri

3. CH_4 molekülü ile ilgili;

I. Polar moleküldür.

II. Lewis yapısı H:C:H (C üstünde ve altında H, iki nokta ile bağlı) şeklindedir.

III. Sekiz çift elektron bağ yapımına katılmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_1H$, $_6C$)

A) Yalnız II. B) I ve II. C) I ve III. D) II ve III. E) I, II ve III.

4. I. $Cl(g) + Cl(g) \rightarrow Cl_2(g)$

II. $HBr(s) \rightarrow HBr(g)$

III. $2Na(k) + F_2(g) \rightarrow 2NaF(k)$

Yukarıdaki olayların hangilerinde güçlü etkileşimler daha etkilidir?

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) I ve II. D) I ve III. E) II ve III.

5. Aşağıdaki moleküllerden hangisinin Lewis yapısı <u>yanlıştır</u>? ($_1H$, $_7N$, $_8O$, $_9F$, $_{17}Cl$)

A) H:H B) Cl:Cl C) Ö::Ö D) :F̤:F̤: E) :N⁚⁚N:

6. Aşağıdakilerden hangisinde molekül polarlığı yanlış verilmiştir? ($_1H$, $_6C$, $_7N$, $_8O$, $_{17}Cl$)

A) H_2 → Apolar

B) NH_3 → Polar

C) CO_2 → Polar

D) H_2O → Polar

E) Cl_2 → Apolar

Kimyasal Türler Arası Etkileşimler - 1

7. MgO bileşiği ile ilgili;

I. Mg atomu iki elektron verir.

II. O atomu iki elektron alır.

III. İyonlar arasında elektrostatik çekim kuvveti oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur? ($_8O$, $_{12}Mg$)

A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) Yalnız III. D) I ve III. E) I, II ve III.

8. Metaller ve metalik bağlarla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) Metal atomlarının iyonlaşma enerjileri düşüktür.

B) Metalik bağ elektron denizi modeli ile açıklanır.

C) Metalik bağ zayıf etkileşimdir.

D) Metaller değerlik elektronlarının hareketliliğinden dolayı ısıyı iletir.

E) Metaller yüksek elektrik iletkenliğine sahiptir.

9. I. Kristal örgü yapısındadırlar.

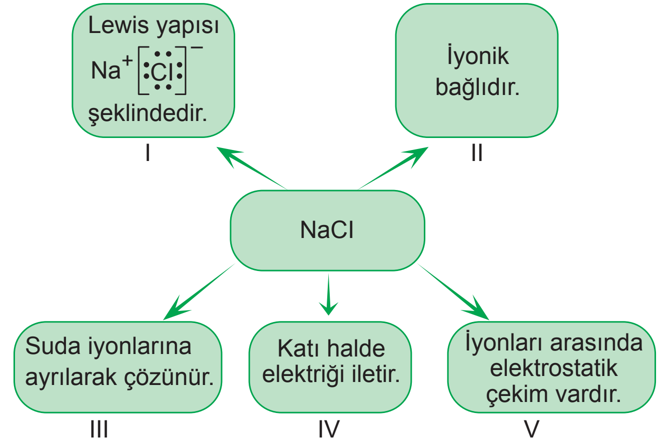
II. Lewis elektron nokta formülü ile gösterilebilirler.

III. Yapısal birimleri “formül birimi” ile ifade edilir.

İyonik bileşiklerle ilgili verilen özelliklerden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I. B) Yalnız III. C) I ve II. D) II ve III. E) I, II ve III.

10. Aşağıda NaCl bileşiğine ait bilgiler verilmiştir.



Buna göre kaç numaralı bilgi yanlıştır? ($_{11}Na$, $_{17}Cl$)

A) I B) II C) III D) IV E) V

11.

Bileşik Formülü	Bileşik Adı
1. $LiNO_3$	a. Diazot monoksit
2. N_2O	b. Demir(II) sülfat
3. $FeSO_4$	c. Lityum nitrat

Yukarıda verilen bileşik formülü ve adı hangi seçenekte doğru olarak eşleştirilmiştir?

A) 1-a, 2-b, 3-c B) 1-a, 2-c, 3-b C) 1-b, 2-c, 3-a D) 1-c, 2-a, 3-b E) 1-c, 2-b, 3-c

12. Aşağıda adları verilen bileşiklerden hangisi kovalent bileşik değildir?

A) Karbon tetraklorür

B) Diazot pentaoksit

C) Alüminyum oksit

D) Kükürt trioksit

E) Karbon dioksit

MEB 2018 - 2019 • Ölçme, Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü

